PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

10-204181

(43)Date of publication of application: 04.08.1998

(51)Int.CI.

COSG 77/60

(21)Application number : 09-010419

(71)Applicant: MITSUI CHEM INC

(22)Date of filing:

23.01.1997

(72)Inventor: INOUE KOJI

FUJIKAKE SHIRO IWATA KENJI

ISHIKAWA JUNICHI ITO MASAYOSHI

(54) METHOD FOR FRACTIONATING SILICON-CONTAINING POLYMERIC COMPOUND

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method for separating a silicon-containing polymeric compound into a solution containing a low-molecular-weight component and a solution containing a high-molecular-weight component and recovering both components. SOLUTION: A solution containing 1-70wt.% siliconcontaining polymeric compound containing repeating units represented by the formula (R1 is hydrogen or an alkyl, an alkenyl, an alkinyl or an aromatic group; R2 is an alkylene, an alkenylene, an alkinylene or a divalent aromatic group; and R3 is an alkylene, an alkenylene, an alkinylene or a divalent aromatic group) is mixed with 0.1-5 pts.wt., per pt.wt. solution, poor solvent (e.g. npentane, n-hexane, n-heptane or cyclohexane) to separate it into a solution containing a low- molecularweight component and a solution containing a highmolecular-weight component.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

21.04.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requ sting appeal against examiner's

decision of rejection]
[Dat of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出顧公開番号

特開平10-204181

(43)公開日 平成10年(1998)8月4日

(51) Int.Cl.⁶

體別配号

FΙ

C08G 77/60

C08G 77/60

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 9 頁)

(21)出願番号	特膜平9-10419	(71) 出題人 000005887 三井化学株式会社	
(22)出顧日	平成9年(1997)1月23日	東京都千代田区麓が関三丁目2番6号 (72)発明者 井上 浩二 神奈川県横浜市柴区笠間町1190番地	
		東圧化学株式会社内 (72)発明者 藤掛 史朗 神奈川県横浜市桑区笠間町1190番地	
		東圧化学株式会社内 (72)発明者 岩田 健二 神奈川県横浜市栄区笠間町1190番地 東圧化学株式会社内	三井
		最終頁	こ続く

(54) 【発明の名称】 含ケイ素高分子化合物の分別方法

(57)【要約】

【課題】 含ケイ素高分子化合物を低分子量成分を含む 浴液と高分子量成分を含む溶液に分離し、両成分を回収 する方法を提供する。

【解決手段】 一般式(1)

$$-C \equiv C \cdot \left(R^3\right)_n \left(R^2\right)_m \stackrel{\text{R}^1}{\underset{\text{I}}{\text{I}}} \qquad (1)$$

(式中、R¹は水素原子またはアルキル基、アルケニル 基、アルキニル基、芳香族基、R1はアルキレン基、ア ルケニレン基、アルキニレン基、二価の芳香族基、R3 はアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、二 価の芳香族基である。)で表される繰り返し構造単位を 含有する含ケイ紫高分子化合物を1~70重量%含む溶 液を、貧溶媒と混合して低分子量成分を含む溶液と高分 子量成分を含む溶液とに分離する。

【特許請求の範囲】 【請求項1】 一般式(1)(化1) 【化1】

7 '

$$-C \equiv C - \{R^3\}_{\Pi} \{R^2\}_{\Pi} = \{R^3\}_{\Pi}$$
 (1)

(式中、R1は水素原子または炭素数1から30のアル キル基、アルケニル基、アルキニル基、フェニル基やナ フチル基などの芳香族基、R1は炭素数1から30のア ルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、フェニ 10 レン基やナフチレン基などの二価の芳香族基、R¹は炭 素数1から30のアルキレン基、アルケニレン基、アル キニレン基、フェニレン基やナフチレン基などの二価の 芳香族基、芳香族基が直接または架橋員を通して連結し た基、または芳香族基が炭素数1から30のアルキレン 基、アルケニレン基、アルキニレン基と直接またはメチ レン基、イソプロビリデン基、エーテル基、カルボニル 基、スルフィド基、シラネディル基などの架橋員を通し て連結した基であり、R1、R2、R2の各基はハロゲン 原子、水酸基、アミノ基、カルボキシル基などの置換基 20 を含んでいてもよい。mおよびnは0または1であ る。)で表される繰り返し構造単位を含有する含ケイ紫 高分子化合物を1~70重量%含む溶液を、貧溶媒と混 合して低分子量成分を含む溶液と高分子量成分を含む溶 液に分離することを特徴とする含ケイ素高分子化合物の 分別方法。

【請求項2】 貧溶媒がn-ペンタン、n-ヘキサン、n-ヘブタンまたはシクロヘキサンである請求項1記載の方法。

【請求項3】 一般式(1)(式中、R¹は水素原子ま たは炭素数1から30のアルキル基、アルケニル基、ア ルキニル基、フェニル基やナフチル基などの芳香族基、 R²は炭素数1から30のアルキレン基、アルケニレン 基、アルキニレン基、フェニレン基やナフチレン基など の二価の芳香族基、R'は炭素数1から30のアルキレ ン基、アルケニレン基、アルキニレン基、フェニレン基 やナフチレン基などの二価の芳香族基、芳香族基が直接 または架橋員を通して連結した基、または芳香族基が炭 **素数1から30のアルキレン基、アルケニレン基、アル** キニレン基と直接またはメチレン基、イソプロピリデン 40 基、エーテル基、カルボニル基、スルフィド基、シラネ ディル基などの架橋員を通して連結した基であり、 R¹、R¹、R¹の各基はハロゲン原子、水酸基、アミノ 基、カルボキシル基などの置換基を含んでいてもよい。 mおよびnは0または1である。)で表される繰り返し 構造単位を含有する含ケイ素高分子化合物の重量平均分 子量が500~100000である請求項1または2 配載の方法。

1~5重量部である請求項1、2または3記載の方法。 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、耐熱、耐燃焼材料 として、また炭素材料等として有用な含ケイ素高分子化 合物を低分子量成分を含む溶液と高分子量成分を含む溶 液に分離して分別する方法に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、耐熱性の高分子化合物に関する研究が盛んであり、ポリイミドに代表される種々の炭素系高分子化合物が研究されてきたが、ケイ素系高分子化合物に関しては、シリコーンを除くと研究例は少ない。本発明者らは、主鎖にエチニレン基、芳香族基、シリレン基を有する高分子化合物が高い耐熱性を有することに注目した。Si-C=C結合を形成する反応としては、ヒドロシランとエチニル化合物との脱水素反応、ハロシランとエチニル化合物のグリニャール試薬との反応等が知られている。脱水素反応の例として、鍋ーアミン系触媒を用いて含ケイ素高分子化合物を合成している例(H.

Q. Liu et al. Canadian Journal of Chemistry Vol. 68, 1100-1105 (1990)) では反応後に溶剤を減圧で除去して高分子化合物を得ているが、該高分子化合物は重量平均分子量で100~10000程度の分布を有しているため、溶剤を除去しただけではかなり粘稠になり、回収が困難となる。本発明者らが提案しているマグネシアを用いる方法(特開平5-345825)や、本発明者らが提案しているハロシランとエチニル化合物のグリニャール試業との反応(特開平7-102069)では、高分子化合物溶液をnーへキサン、メタノール等の資溶媒中に分散し、低分子量成分と高分子量成分に分離しているが、高分子化合物溶液に対する資溶媒の割合が大きく、ベースト状のポリマーが析出してくるため、析出したポリマーの回収が困難であり、工業的な生産には不向きであった。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明者らは、かかる 含ケイ素高分子化合物を低分子量成分と高分子量成分に 分離後、両成分を容易に回収する方法について鋭意努力 し、食溶媒の使用量を削減することにより本発明の目的 を達成できることを見出し本発明を完成させるに至っ た。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明は、一般式(1) (化2)

[0005]

[化2]

$$-C \equiv C - \left(R^3\right)_n \left(R^2\right)_{m} \stackrel{R^1}{S} - \qquad (1)$$

(式中、R¹は水素原子または炭素数1から30のアル

キル基、アルケニル基、アルキニル基、フェニル基やナ フチル基などの芳香族基、R*は炭素数1から30のア ルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、フェニ レン基やナフチレン基などの二価の芳香族基、R'は炭 素数1から30のアルキレン基、アルケニレン基、アル キニレン基、フェニレン基やナフチレン基などの二価の 芳香族基、芳香族基が直接または架橋員を通して連結し た基、または芳香族基が炭素数1から30のアルキレン 基、アルケニレン基、アルキニレン基と直接またはメチ レン基、イソプロピリデン基、エーテル基、カルボニル 10 基、スルフィド基、シラネディル基などの架橋員を通し て連結した基であり、R1、R1、R1の各基はハロゲン 原子、水酸基、アミノ基、カルボキシル基などの置換基 を含んでいてもよい。mおよびnは0または1であ る。)で表される繰り返し構造単位を含有する含ケイ素 高分子化合物を1~70重量%含む溶液を、貧溶媒と混 合して低分子量成分を含む溶液と高分子量成分を含む溶 液に分離することを特徴とする含ケイ素高分子化合物の 分別方法を提供するものである。

[0006]

【発明の実施の形態】本発明における一般式(1)(式 中、R¹は水素原子または炭素数 l から30のアルキル 基、アルケニル基、アルキニル基、フェニル基やナフチ ル基などの芳香族基、R*は炭素数1から30のアルキ レン基、アルケニレン基、アルキニレン基、フェニレン 基やナフチレン基などの二価の芳香族基、R'は炭素数 1から30のアルキレン基、アルケニレン基、アルキニ レン基、フェニレン基やナフチレン基などの二価の芳香 族基、芳香族基が直接または架橋員を通して連結した、 基、または芳香族基が炭素数1から30のアルキレン 基、アルケニレン基、アルキニレン基と直接またはメチ レン基、イソプロピリデン基、エーテル基、カルポニル 基、スルフィド基、シラネディル基などの架橋員を通し て連結した基であり、R1、R2、R2の各基はハロゲン 原子、水酸基、アミノ基、カルボキシル基などの置換基 を含んでいてもよい。mおよびnはOまたは1であ る。)で表される含ケイ素高分子化合物とは、繰り返し 単位中に少なくとも1個のSi-H結合と、少なくとも 1個のC≡C結合を有するものであって、との繰り返し 部分が少なくとも全高分子の1/3以上を占める。具体 40 的には、構造式(2)(化3)

[0007]

[化3]

、構造式(3)(化4)

[0008]

【化4】

. 横造式(4)(化5)

[0009]

[化5]

$$\begin{array}{c}
C \equiv C \longrightarrow \\
-SI - C \equiv C \longrightarrow
\end{array}$$
(4)

、構造式(5)(化6)

[0010]

[{ 6]

、構造式(6)(化7)

[0011]

[4£7]

、構造式(7)(化8)

[0012]

[化8]

30

、構造式(8)(化9)

[0013]

[化9]

、構造式(9)(化10)

[0014]

【化10】

、構造式(10)(化11)

[0015]

[{tl11}

CH₈ C≡C—

-Si-C≡C— (10)

、構造式(11)(化12) 【0016】 【化12】

、構造式(12)(化13) 【0017】 【化13】

、構造式(13)(化14) 【0018】 【化14】

$$(CH2)2CF3$$

$$- S_1 - C \equiv C$$

$$(13)$$

、構造式(14)(化15) 【0019】 【化15】

、構造式(15)(化16) 【0020】 【化16】

、構造式(16)(化17) 【0021】

、構造式(17)(化18) 【0022】 (4) 特開平10-204181 6

、構造式(18)(化19) 【0023】

10 【化19】

、構造式(19)(化20) 【0024】 【化20】

、構造式(20)(化21) 【0025】

[化21]

20

、構造式(21)(化22)

[0026]

[{£22]

40 、構造式(22)(化23)

[0027]

[化23]

、構造式(23)(化24)

[0028]

50 【化24】

,

$$\begin{array}{c}
7 \\
-\text{SI-}C \equiv C \longrightarrow -\text{O} \longrightarrow -\text{C} \equiv C \longrightarrow -\text{(23)}
\end{array}$$

、構造式(24)(化25)

[0029]

[化25]

1 '

$$\begin{array}{c}
\downarrow \\
-\text{Si-C} \equiv \text{C} \longrightarrow \text{CH}_2 \longrightarrow \text{C} \equiv \text{C} \longrightarrow \text{(24)}
\end{array}$$

、構造式(25)(化26)

[0030]

[{£26}

、構造式(26)(化27)

[0031]

[化27]

、構造式(27)(化28)

[0032]

[(£28]

、構造式(28)(化29)

[0033]

[{t29}

、構造式(29)(化30)

[0034]

[1130]

、構造式(30)(化31)

[0035] [化31]

、構造式(31)(化32)

[0036]

[化32]

、構造式(32)(化33)

[0037]

[化33]

20 、構造式(33)(化34)

[0038]

【化34】

、構造式(34)(化35)

30 [0039]

【化35】

、構造式(35)(化36)

[0040]

40 [{k36}

、構造式(36)(化37)

[0041]

【化37】

50

20

、構造式(37)(化38)

[0042]

, .

[化38]

、構造式(38)(化39)

[0043]

[化39]

、構造式(39)(化40)

[0044]

[化40]

、構造式(40)(化41)

[0045]

[化41]

、構造式(41)(化42)

[0046]

[化42]

、構造式(42)(化43)

[0047]

[{t43}

、構造式(43)(化44)

[0048]

[(144)

$$-C \equiv C - SiH_2 - (43)$$

、構造式(44)(化45)

[0049]

[化45]

$$-C \equiv C - \sum_{n=1}^{\infty} -SiH_2 - (44)$$

、構造式(45)(化46)

[0050]

[化46]

、構造式(46)(化47)

[0051]

[化47]

$$-C \equiv C - S H_2 - (46)$$

、構造式(47)(化48)

[0052]

[化48]

、または構造式(48)(化49)

[0053]

30 【化49】

などがある。重量平均分子量に特に制限はないが、500~100000、好ましくは500~50000 の範囲である。

【0054】これらの含ケイ素高分子化合物の製造方法は、例えば反応式(49)(化50)

40 [0055]

[化50]

.

 $-C \equiv C + \{R^3\}_{n} + \{R^2\}_{m} = \{R^3\}_{m}$ (49)

(式中、R¹は水紫原子または炭紫数1から30のアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、フェニル基やナフチル基などの芳香族基、R²は炭素数1から30のアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アルケニレン基、アルゲニル基、スルフィド基、シラネディル基などの架橋員を通して連結した基であり、R¹、R²、R³の各基はハロゲン原子、水酸基、アミノ基、カルボキシル基などの置換基 20を含んでいてもよい。mおよびnは0または1であ

る。)または本発明者らが提案しているハロシランとエチニル化合物のグリニャール試案との反応(特開平7-102069)のような方法を採用できるが、本発明はこれらの製造方法に特に限定されるものではない。

【0056】次に本発明における含ケイ紫高分子化合物の分別方法について述べる。本発明は、含ケイ紫高分子化合物を低分子量成分を含む溶液と高分子量成分を含む溶液に分離し、両成分を容易に回収することが特徴であり、下記の方法の例のみに限定されるものではない。【0057】本発明に用いられる含ケイ紫高分子化合物を溶解する溶剤としては、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族系溶剤、テトラヒドロフラン、1、4ージオキサン等のエーテル系溶剤、ジクロロメタン、クロロホルムやジブロモメタン等のハロゲン置換炭化水紫系溶剤、N、NージメチルホルムアミドやN、Nージメチルアセトアミド等のアミド系溶剤が用いられる。

[0058] 含ケイ素高分子化合物の溶液は、含ケイ素高分子化合物を製造する際の反応液をそのまま濃縮したものであっても、反応後一度反応に用いた溶剤を除去し、含ケイ素高分子化合物を再度溶剤に溶解したものであってもよい。この場合、二種類以上の溶剤を混合して用いてもよい。含ケイ素高分子化合物の濃度は1~70重量%、好ましくは5~50重量%、さらに好ましくは20~50重量%である。70重量%より大きい場合には高分子量成分がベースト状で析出してしまい高分子量成分の回収が困難となる場合がある。

【0059】含ケイ紫高分子化合物の溶液と貧溶媒を混 液のGPCによるポリスチレン換算の重量平均分子重は合して所定の時間攪拌し、所定の時間静置することによ 5100、数平均分子量は2100であった。この濃縮り、低分子量成分を含む溶液(上相)と、高分子量成分 50 液を50mlの分液ロートに移し、10.6gのn-へ

を含む溶液(下相)の二相に分離する。混合する順序は 特に限定するものではない。含ケイ素高分子化合物の溶 液中に貧溶媒を仕込んでも、貧溶媒中に含ケイ素高分子 化合物溶液を仕込んでもよく、または両者を同時に仕込 んでもよい。

【0060】 貧溶媒としては、nーペンタン、nーへキサン、nーヘブタン、シクロヘキサン等の飽和炭化水素系溶剤、メタノール、エタノール、nープロパノール等のアルコール系溶剤、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル系溶剤、水が用いられる。工業的に行う場合、安全性を考慮するとnーヘブタンの使用が好ましい。

【0061】 貧溶媒の使用量は含ケイ素高分子化合物の溶液1重量部に対して0.1~5重量部、好ましくは0.7~2重量部、さらに好ましくは0.8~1.5重量部である。0.1重量部より小さい場合には低分子量成分と高分子量成分が分離せず、均一な溶液のままである。5重量部より大きい場合には高分子量成分がベースト状で析出してしまう。

 【0082】混合時間は、特に制限はないが、通常1分~96時間である。好ましくは10分~5時間である。 混合温度は-20~70℃、好ましくは0~40℃である。静置時間は5分~96時間、好ましくは10分~8
 30時間である。本発明における分別操作を繰り返し行うことにより、所望の重量平均分子量を有する含ケイ素高分子化合物を得ることが可能である。

[0063]

【実施例】以下、本発明を実施例によって説明する。 実施例 1

特開平5-345825に記載されている方法に従いボリ(pートリルシリレンエチニレン-1,3-フェニレンエチニレン)を合成した。100mlのガラス製反応容器に、Mg(OH),を400℃にて7時間窒素気流下で40焼成したMgOを5g、pートリルシランを2.46g(20mmol)、m-ジエチニルベンゼンを2.52g(20mmol)、および溶媒としてトルエン40mlを仕込んだ。次に窒素雰囲気中にて30℃で1時間、40℃で1時間、50℃で1時間、60℃で1時間、60℃で1時間、65に80℃で2時間、合計6時間反応させた。反応液を濾過しMgOを分離除去した。濾過した反応液を減圧濃縮し10.8gにした(ポリマー濃度45重量%)。濃縮液のGPCによるポリスチレン換算の重量平均分子量は5100、数平均分子量は2100であった。この濃縮50液を50mlの分液ロートに移し、10.6gのn-へ

ブタンを室温で仕込んだ。室温で5分振とうして20分 静置した。白濁した低分子量成分を含む上相と、褐色で 高分子量成分を含む下相に分離した。分液ロートの下か らまず下相4.59gを取り出し、次いで下から上相1 6.21gを取り出した。上相の溶剤を減圧留去して重 置平均分子量1890、数平均分子量950の橙色で粘 性のある液体0.84gを得た(収率17%)。また下 相を減圧濃縮後60℃にて23時間減圧乾燥して重量平 均分子量6300、数平均分子量2850の淡黄色の粉 末2.94gを得た(収率60%)。

【0064】実施例2

p-トリルシランの代わりにフェニルシラン2. 16g (20mmol)を用いた以外は実施例1と同様にし て、ポリ (フェニルシリレンエチニレン-1,3-フェニレ ンエチニレン)を合成した。反応液を減圧濃縮し10. 8gにした(ポリマー濃度43重量%)。濃縮液の重量 平均分子量は5000、数平均分子量は2100であっ た。この濃縮液を50m1の分液ロートに移し、10. 8gのn-ヘプタンを室温で仕込んだ。室温で5分振と うして20分静置した。白濁した低分子量成分を含む上 20 で1時間反応させて目的の有機マグネシウム試薬(2 相と、褐色で高分子量成分を含む下相に分離した。分液 ロートの下からまず下相4.46gを取り出し、次いで 下から上相16、49gを取り出した。上相の溶剤を減 圧留去して重量平均分子量1800、数平均分子置95 0の橙色で粘性のある液体0.81gを得た(収率18 %)。また下相を減圧濃縮後60℃にて23時間減圧乾 燥して重量平均分子量6450、数平均分子量2900 の淡黄色の粉末2.90gを得た(収率63%)。

[0065] 実施例3

実施例2と同じモノマーを用いて、モノマーの仕込量を 実施例2の50倍にして実験を行った。2リットルのガ ラス製反応容器に、Mg (OH)、を400℃にて7時 間窒素気流下で焼成したMgOを164.44g、フェ ニルシランを108.01g(1.00mol).m-ジ エチニルベンゼンを169.43g(1.34mo 1)、および溶媒としてトルエン1、32リットルを仕 込んだ。次に窒素雰囲気中にて30℃で1時間、40℃ で1時間、50℃で1時間、60℃で1時間、さらに8 0℃で2時間、合計6時間反応させた。反応液を濾過し 15gにした(ボリマー濃度43重量%)。濃縮液の重 量平均分子量は3400、数平均分子量は1500であ った。この濃縮液を2リットルの分液ロートに移し、5 15gのnーヘプタンを室温で仕込み、室温で5分攪拌 し20分静置した。白濁した低分子量成分を含む上相 と、褐色で高分子量成分を含む下相に分離した。分液ロ ートの下からまず下相222. 8gを取り出し、次いで 下から上相801.6gを取り出した。上相の溶剤を減 圧留去して重量平均分子量1460、数平均分子量85 0の橙色で粘性のある液体63.3gを得た(収率27 %)。また下相を減圧濃縮後60℃にて23時間減圧乾 燥して重量平均分子型4890、数平均分子量2130 の淡黄色の粉末128.4gを得た(収率56%)。 [0066] 実施例4

14

特開平7-102069に記載されている方法に従いポ リ(シリレンエチニレン-1,4-フェニレンエチニレン) を合成した。まず有機マグネシウム試薬の合成について 述べる。300m1のガラス製反応容器にフレーク状の マグネシウム金属1.21g(49.8mmol)を入 10 れ、乾燥窒素で容器内を置換した。水素化リチウムアル ミニウムで乾燥し単蒸留したTHFの20m1を同容器 内に仕込み、ヨウ素の小片を一個加えて攪拌しマグネシ ウムを活性化した。とれに臭化エチル4.91g(4 5. 1mmol)のTHF (20ml)溶液を室温で2 0分かけて滴下し、さらに加熱しリフラックス状態で2 時間反応させてエチル奥化マグネシウムを得た。これ に、攪拌しながら室温で、p-ジエチニルベンゼン2. 77g (22. 0mmol)のTHF (30ml)溶液 を20分かけて滴下し、さらに加熱しリフラックス状態 2. Ommol)を得た。

【0067】次にポリ(シリレンエチニレン-1,4-フェ ニレンエチニレン)の合成について述べる。 反応は上述 の有機マグネシウム試薬の合成に引き続き行った。上述 の有機マグネシウム試薬の入った容器に、室温で撹拌し ながら、ジクロロシラン2. 22g(22.0mmo 1)を20分かけてパブリングした。パブリングの終了 直前に有機マグネシウム試薬の白色沈澱が消失し、液は ほぼ透明になった。さらに加熱しリフラックス状態で1 時間反応させた。トリメチルクロロシラン5、45g (50mmol)を反応液に加えてさらに1時間、リフ ラックスさせながら攪拌した。容器を室温に戻した。別 の500m1容器に0.5規定の塩酸水溶液300m1 を満たし氷冷した。500m1の容器に滴下ロートを装 着し、300m1容器内の反応液をこの滴下ロートに移 し、塩酸水溶液を攪拌しながらこれに滴下ロート内の反 応液を30分かけて滴下した。油相を分液ロートを用い て分取し、無水硫酸ナトリウムを加えて一晩放置して乾 燥させた。ガラスフィルターで溶液を濾過し乾燥剤を除 MgOを分離除去した。濾過した反応液を減圧濃縮し540いた。濾過した溶液を8.5gまで濃縮した(ボリマー 濃度40重量%)。濃縮液の重量平均分子量は480 0、数平均分子量は2110であった。この濃縮液を5 Omlの分液ロートに移し、8.5gのn -- ヘキサンを 室温で仕込んだ。室温で5分振とうして20分静置し た。白濁した低分子量成分を含む上相と、褐色で高分子 **量成分を含む下相に分離した。分液ロートの下からまず** 下相2.53gを取り出し、次いで下から上相14.1 gを取り出した。上相の溶剤を減圧留去して重量平均分 子盤1930、数平均分子量970の橙色で粘性のある 50 液体 0. 47gを得た(収率14%)。また下相を減圧

濃縮後60℃にて23時間減圧乾燥して重量平均分子量5900、数平均分子量2400の淡黄色の粉末1.52gを得た(収率45%)。

【0068】実施例5

実施例2と同様にして、ポリ(フェニルシリレンエチニ レン-1,3-フェニレンエチニレン)を合成した。反応液 を減圧濃縮し23.0gにした(ポリマー濃度20重量 %)。 濃縮液の重量平均分子量は5000、数平均分子 量は2100であった。この濃縮液を100mlの分液 ロートに移し、20.0gのn-ヘブタンを室温で仕込 10 んだ。室温で5分振とうして20分静置した。白濁した 低分子量成分を含む上相と、褐色で高分子量成分を含む 下相に分離した。分液ロートの下からまず下相2.87 gを取り出し、次いで下から上相39.2gを取り出し た。上相の溶剤を減圧留去して重量平均分子量250 0、数平均分子量1200の橙色で粘性のある液体2. 77 gを得た(収率60%)。また下相を滅圧濃縮後6 ○℃にて23時間減圧乾燥して重量平均分子量1250 0、数平均分子量3400の淡黄色の粉末0、92gを 得た(収率20%)。

【0069】実施例6

実施例2と同様にして、ポリ(フェニルシリレンエチニ レン--1,3--フェニレンエチニレン)を合成した。反応液 からトルエンを減圧留去した。3.68gの粗生成物が 得られた。粗生成物の重量平均分子量は5500、数平 均分子量は2100であった。 CれにTHF5. 52g を加えて9、2gの均一な溶液とした(ポリマー濃度4 ○重量%)。この溶液を50mlの分液ロートに移し、 9、2gのn-ヘプタンを室温で仕込んだ。室温で5分 振とうして20分静置した。白濁した低分子量成分を含 30 む上相と、褐色で高分子量成分を含む下相に分離した。 分液ロートの下からまず下相4. 64gを取り出し、次 いで下から上相13.4gを取り出した。上相の溶剤を 減圧留去して重量平均分子置1810、数平均分子量9 50の橙色で粘性のある液体0.81gを得た(収率1 8%)。また下相を減圧濃縮後60℃にて23時間減圧 乾燥して重量平均分子量6500、数平均分子量290 0の淡黄色の粉末2.85gを得た(収率62%)。

【0070】実施例7

分別操作を繰り返して行うことにより重量平均分子量が 40 するポリマーを得ることが可能である。 3800のポリマーから8000のポリマーを得る実験*

*を行った。重量平均分子量3800、数平均分子量11 00のポリ (フェニルシリレンエチニレン-1,3-フェニ レンエチニレン) 152gを227gのトルエンに溶解 してポリマー濃度40重量%の溶液(1)を調製した。 この溶液(1)を1リットルの分液ロートに移し、室温 でnーペンタン380gを加えた。室温で10分攪拌し さらに室温で30分静置した。低分子量成分を含む上相 と、高分子量成分を含む下相に分離した。分液ロートの 下からまず下相104gを取り出し、次いで下から上相 655gを取り出した。下相のポリマー濃度は67%、 重量平均分子量は6880、数平均分子量は1950で あった。この下相にトルエン70gを加えてポリマー濃 (2)を500mlの分液ロートに移し、室温でnーペ ンタン174gを加えた。室温で10分振とうしさらに 室温で30分静置した。低分子量成分を含む上相と、高 分子量成分を含む下相に分離した。分液ロートの下から まず下相82gを取り出し、次いで下から上相266g を取り出した。下相のポリマー濃度は68%、重量平均 20 分子量は7350、数平均分子量は2800であった。 との下相にトルエン58gを加えてボリマー濃度40重 置%の溶液(3)140gを調製した。溶液(3)を5 00mlの分液ロートに移し、室温でn-ペンタン14 0gを加えた。室温で10分振とうしさらに室温で30 分静置した。低分子量成分を含む上相と、高分子量成分 を含む下相に分離した。分液ロートの下からまず下相6 7gを取り出し、次いで下から上相213gを取り出し た。下相を減圧濃縮後60°Cにて23時間減圧乾燥して 重量平均分子量8100、数平均分子量3400の淡黄 色の粉末49gを得た。

[0071]

【発明の効果】本発明は、含ケイ素高分子化合物の分別方法を提供するもので、低分子量成分と高分子量成分をどちらも流動性のある溶液として分離することに特徴を有する。本発明によれば従来ベースト状で析出し回収が困難であったボリマーを容易に回収することが可能で、工業的に生産する場合にボリマーの回収工程を大幅に合理化することができる。また本発明における分離操作を繰り返して行うことにより、任意の重量平均分子量を有するボリマーを得ることが可能である。

フロントページの続き

(72)発明者 石川 淳一

神奈川県横浜市栄区笠間町1190番地 三井 東圧化学株式会社内

(72)発明者 伊藤 正義

神奈川県横浜市栄区笠間町1190番地 三井 東圧化学株式会社内